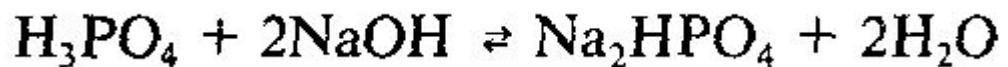
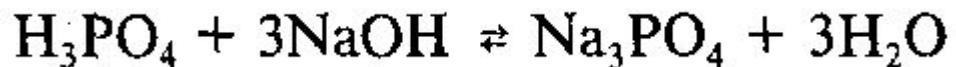




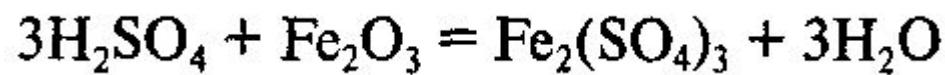
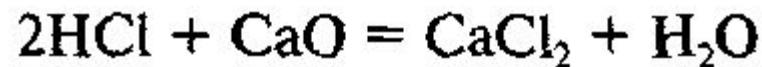


### Изменение цвета индикаторов в растворах кислот

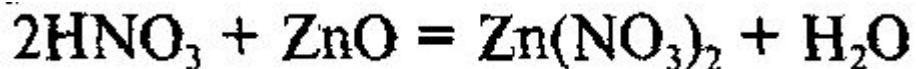
Индикатор	Цвет индикатора	Цвет индикатора в растворах кислот ( $\text{pH} < 7$ )
Лакмус	Фиолетовый	Красный
Метилоранж	Оранжевый	Красный
Фенолфталеин	Бесцветный	Бесцветный



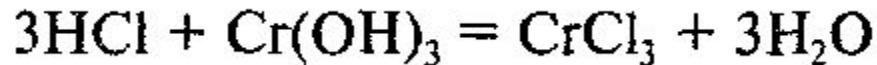
*Кислота + Основный оксид = Соль + H<sub>2</sub>O*



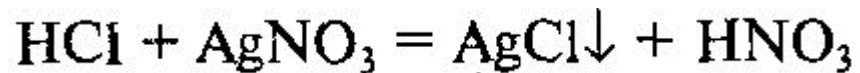
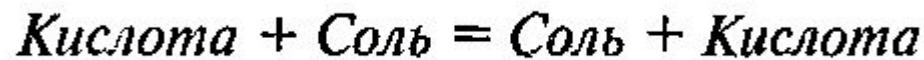
*Кислота + Амфотерный оксид = Соль +  $H_2O$*



*Кислота + Амфотерный гидроксид = Соль +  $H_2O$*



6. Кислоты взаимодействуют с некоторыми нормальными солями с образованием новой соли и новой кислоты. Эти реакции возможны в том случае, если в результате их образуется нерастворимая соль или более слабая кислота, чем исходная.



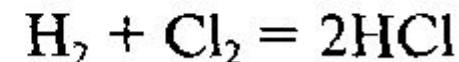
# C 259

Li, K, Ba, Ca, Na, Mg, Al, Zn, Cr, Fe, Ni, Pb, H, Cu,  
Ag, Hg, Pt, Au

## *Получение кислот*

*Неметалл +  $H_2$  = Водородное соединение неметалла,*

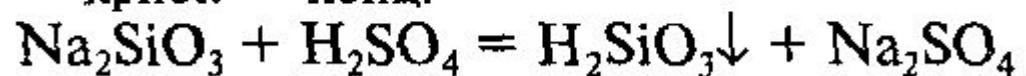
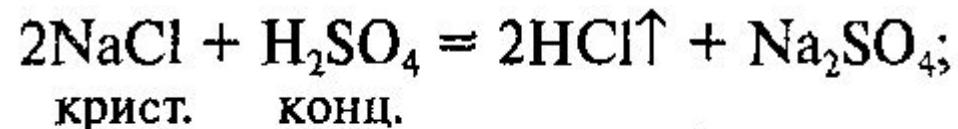
где неметаллы:  $F_2$ ,  $Cl_2$ ,  $Br_2$ ,  $I_2$ , S, Se.



*Кислотный оксид +  $H_2O$  = Оксокислота*

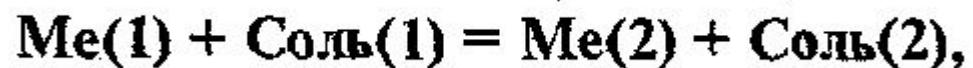


*Соль + Кислота = Соль + Кислота*

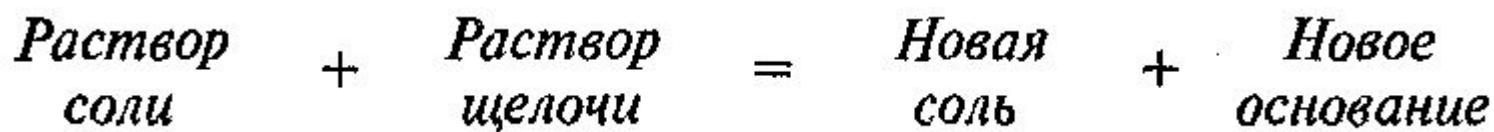
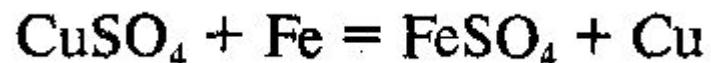


## **Соли, их свойства и получение.**

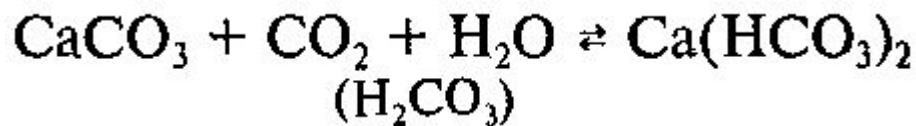
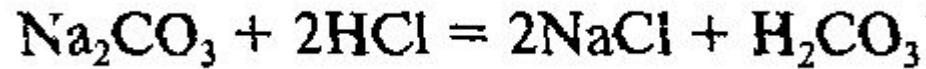
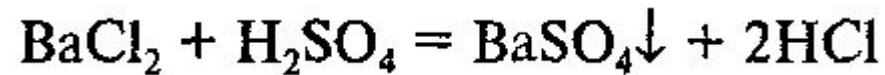


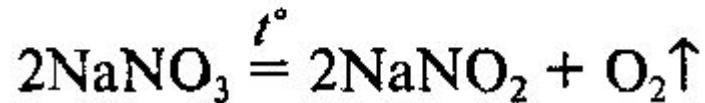
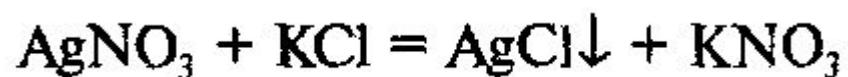
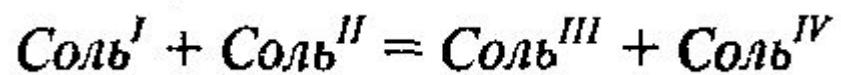


где Me(1) — более активный металл, чем Me(2).

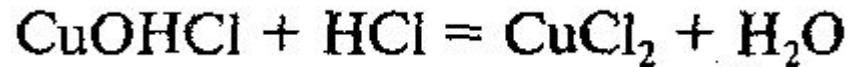


*Соль + Кислота = Соль + Кислота*





*Основная соль + Кислота = Средняя соль + H<sub>2</sub>O*

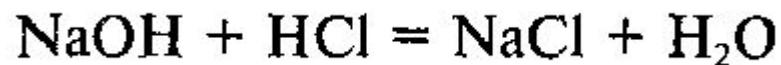


*Кислая соль + Растворимое основание (щелочь) =  
= Средняя соль + H<sub>2</sub>O*

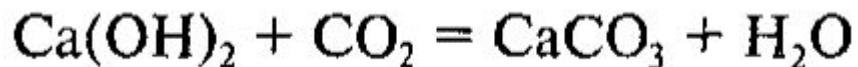


## *Получение солей*

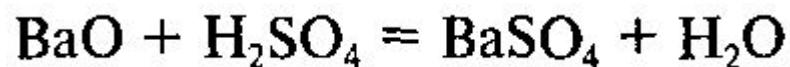
*Основание + Кислота = Соль + Вода*



*Основание + Кислотный оксид = Соль + Вода*



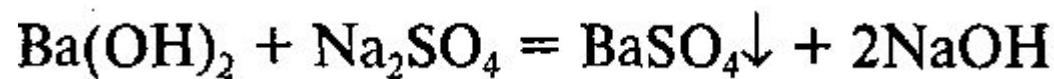
*Основный оксид + Кислота = Соль + Вода*



*Основный оксид + Кислотный оксид = Соль*



*Раствор щелочи + Раствор соли = Соль + Основание*



*Соль + Кислота = Соль + Кислота*